#### **RESIN COMPOSITION FOR FORMING OPTICAL SOLID AND FORMATION** OF THE SAME SOLID

Publication number: JP10158385 (A)

Publication date: 1998-06-16

Also published as: ] JP4197361 (B2)

Inventor(s):

OKAWA KAZUO; CHIKAOKA SATOYUKI +

Applicant(s):

ASAHI DENKA KOGYO KK +

Classification:

- international:

B29C67/00; C08G65/18; C08L101/00; B29C67/00; C08G65/00;

C08L101/00; (IPC1-7): B29C67/00; C08G65/18; C08L101/00

Application number: JP19960321393 19961202 Priority number(s): JP19960321393 19961202

#### Abstract of JP 10158385 (A)

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the subject composition having desirable properties such as no inhibition of curing by oxygen, not requiring any post -curing and slight in deformation, and capable of exhibiting excellent dimensional stability in curing by containing a specific cation-polymerizable organic substance and its polymerization initiator. SOLUTION: This resin composition contains (A) a cation-polymerizable organic substance having an oxetane ring in the molecule such as a compound of formula I [Z is O or S; R<1> is H, F, a 1-6C (fluoro) alkyl, etc.; (m) is 1-4; when (m) is 1, R<2> is H, a 1-6C alkyl(carbonyl), an aryl, etc., and, when (m) is 2 to 4, it is a 1-12C linear or branched alkylene, a linear or branched poly(oxyalkylene) group, etc., such as a group of formula II (R<3> is a lower alkyl)] and (B) an energy line-sensitive cation polymerization initiator such as an aryldiazonium salt, a diaryliodonium salt or a triarylsulphonium salt.

$$\begin{bmatrix} R^1 \\ Z \end{bmatrix}_m$$

$$R^3$$
 —  $C$   $CH_2$  —  $CH_2$  —

Data supplied from the espacenet database — Worldwide

### (19)日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

### (11)特許出願公開番号

## 特開平10-158385

(43)公開日 平成10年(1998)6月16日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>	識別記号	FΙ
C 0 8 G	65/18	C 0 8 G · 65/18
B 2 9 C	67/00	B 2 9 C 67/00
C 0 8 L	101/00	C 0 8 L 101/00

#### 審査請求 未請求 請求項の数7 〇L (全 14 頁)

		<b>伊</b> 国明 <i>小</i>	木明水 明水块(V数 / OL (主 14 頁)			
(21)出願番号	<b>特願平</b> 8-321393	(71)出顧人	000000387			
			旭電化工業株式会社			
(22)出願日	平成8年(1996)12月2日	東京都荒川区東尾久7丁目2番35号				
		(72)発明者	大川 和夫			
			東京都荒川区東尾久七丁目2番35号 旭電			
			化工業株式会社内			
		(72)発明者	近岡 里行			
			東京都荒川区東尾久七丁目2番35号 旭電			
			化工業株式会社内			
		(74)代理人	弁理士 本多 一郎			

## (54) 【発明の名称】 光学的立体造形用樹脂組成物および光学的立体造形方法

#### (57)【要約】

【課題】 酸素による硬化阻害が起こらず、後硬化処理が不要であり、変形が少ないという優れた特徴を有し、また硬化時の収縮も小さく、所望の寸法の造形物を得ることが容易であり、しかも照射エネルギーに対して感度が高い光学的造形用樹脂組成物及びこれを用いた光学的立体造形方法を提供する。

【解決手段】 必須の構成成分として、(1)分子中に オキセタン環を有するカチオン重合性有機物質と、

(2)エネルギー線感受性カチオン重合開始剤と、必要に応じて、(3)上記特定のカチオン重合性有機物質以外のカチオン重合性有機物質と、(4)ラジカル重合性有機化合物と、(5)エネルギー線感受性ラジカル重合開始剤とを含有する光学的立体造形用樹脂組成物及び光学的立体造形方法である。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 必須の構成成分として、(1)分子中に オキセタン環を有するカチオン重合性有機物質と、

(2)エネルギー線感受性カチオン重合開始剤と、を含有することを特徴とする光学的立体造形用樹脂組成物。

【請求項2】 請求項1記載の光学的立体造形用樹脂組成物にさらに、(3)分子中にオキセタン環を有する化合物以外のカチオン重合性有機物質を含有することを特徴とする光学的立体造形用樹脂組成物。

【請求項3】 請求項1または2記載の光学的立体造形用樹脂組成物において、前記(1)分子中にオキセタン環を有するカチオン重合性有機物質100重量部のうち50重量部以上が1分子中に2個以上のオキセタン環を有することを特徴とする光学的立体造形用樹脂組成物。

【請求項4】 請求項1ないし3のうちいずれか一項記載の光学的立体造形用樹脂組成物にさらに、(4)ラジカル重合性有機化合物と、(5)エネルギー線感受性ラジカル重合開始剤と、を含有することを特徴とする光学的立体造形用樹脂組成物。

【請求項5】 請求項2ないし4のうちいずれか一項記載の光学的立体造形用樹脂組成物において、前記(3)分子中にオキセタン環を有する化合物以外のカチオン重合性有機物質100重量部のうち50重量部以上が分子中にシクロヘキセンオキシド構造を有する化合物であることを特徴とする光学的立体造形用樹脂組成物。

【請求項6】 請求項4または5記載の光学的立体造形 用樹脂組成物において、前記(4)ラジカル重合性有機 化合物100重量部のうち50重量部以上が、分子中に (メタ)アクリル基を有する化合物であることを特徴と する光学的立体造形用樹脂組成物。

【請求項7】 エネルギー線硬化性樹脂組成物の任意の表面に、エネルギー線を照射し、該樹脂組成物のエネルギー照射表面を硬化させて所望の厚さの硬化層を形成し、該硬化層上に前述のエネルギー線硬化性樹脂組成物をさらに供給して、これを同様に硬化させ前述の硬化層と連続した硬化物を得る積層操作を行い、この操作を繰り返すことによって三次元の立体物を得る光学的立体造形法において、上記エネルギー線硬化性樹脂組成物が、請求項1ないし6のうちいずれか一項記載の光学的立体造形用樹脂組成物であることを特徴とする光学的立体造形方法。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、光学的立体造形用 樹脂組成物及びこれを用いた光学的立体造形方法に関 し、詳しくは照射エネルギーに対し高感度である光学的 立体造形用樹脂組成物及びこれを用いた光学的立体造形 方法に関する。

[0002]

【従来の技術】光学的立体造形とは、特開昭60-24

7515号公報に記載されている様に、光硬化性を有する各種樹脂を容器に入れ、上方からアルゴンレーザ、へリウムカドミウムレーザ、半導体レーザ等のビームを該樹脂の任意の部位に照射し、照射を連続的に行うことによって、樹脂の上記ビーム照射部位を硬化させ、これにより目的とする平面を創生して硬化層を形成する。続いて、該硬化層上に前述の光硬化性を有する樹脂をさらに1層分供給して、これを上記と同様にして硬化し、前述の硬化層と連続した硬化層を得る積層操作を行い、この操作を繰り返すことによって目的とする三次元の立体物を得る方法である。

【0003】従来、上記光学的立体造形に用いられてい た樹脂としては、まずラジカル重合性樹脂組成物があ り、例えば特開平2-228312号公報や特開平5-279436号公報には、(メタ)アクリル樹脂を中心 とした立体造形用樹脂組成物が開示されている。また、 特開平2-145616号公報には、変形の低減を目的 として、液状樹脂と見かけ上比重差が0.2未満である 微小粒子を含む光学的立体造形用樹脂が開示されてい る。さらに、造形物の精度向上のために特開平3-15 520号公報にはエチレン系不飽和モノマー、光開始剤 及び不溶性潜在放射線偏光物質からなる組成物の報告 が、また特開平3-41126号公報にはエチレン系不 飽和モノマー、光開始剤及び可溶性潜在放射線偏光物質 からなる組成物の報告が、夫々なされている。さらにま た、特開平4-85314号公報にはシリコーンウレタ ンアクリレート、多官能エチレン性不飽和結合を有する 化合物及び重合開始剤を含む樹脂組成物が開示されてい

【0004】また、他の光学的立体造形用樹脂として は、カチオン重合性樹脂組成物が知られている。例え ば、特開平1-213304号公報には、エネルギー線 硬化型カチオン重合性有機化合物とエネルギー線感受性 カチオン重合開始剤とを含有することを特徴とする発明 が記載されている。また、特開平2-28261号公報 には、エネルギー線硬化型カチオン重合性有機化合物に 一部エネルギー線硬化型ラジカル重合性有機化合物を配 合した低収縮率、高解像度の樹脂が開示されている。さ らに、特開平2-80423号公報には、エポキシ樹脂 にビニルエーテル樹脂と、エネルギー線感受性カチオン 重合開始剤と、ラジカル硬化性樹脂と、エネルギー線感 受性ラジカル重合開始剤とを配合した樹脂組成物が開示 されている。さらにまた、特開平2-75618号公報 には、エネルギー線硬化性カチオン重合性有機化合物、 エネルギー線感受性カチオン重合開始剤、エネルギー線 硬化性ラジカル重合性有機化合物、エネルギー線感受性 ラジカル重合開始剤及び水酸基含有ポリエステルを含有 することを特徴とする光学的造形用樹脂組成物が開示さ れている。

【0005】また、近年、4員環環状エーテルであるオ

キセタン環の1つもしくは複数を重合性官能基として有 するオキセタンモノマーが、対応するエポキシモノマー と同等あるいはそれ以上の光硬化性を有することが報告 されている (ジャーナル オブ マクロモレキュラーサ イエンス A29巻、10号、915頁、1992年、 同A30巻、2&3号、173頁、1993年、同A3 0巻、2&3号、189頁、1993年)。また、特開 平6-16804号公報には、多官能オキセタンモノマ ーを主成分とする光硬化型組成物が速い硬化性を有する ものとして提案されている。さらに、特開平7-537 11号公報には分子中に2個以上のオキセタン環を有す る化合物、分子中に1個以上のオキシラン環を有する化 合物及び活性エネルギー線の照射によりカチオン重合を 開始させる化合物からなる活性エネルギー線硬化型組成 物が、特開平7-62082号公報には分子中に1個の オキセタン環を有する化合物、分子中に1個以上のオキ シラン環を有する化合物及び活性エネルギー線の照射に よりカチオン重合を開始させる化合物からなる活性エネ ルギー線硬化型組成物が、夫々開示されている。

#### [0006]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、ラジカル重合性樹脂やそれを主成分とした光学的立体造形用樹脂組成物は、ラジカル重合を用いているため、何れの樹脂(組成物)を用いた場合でも酸素による硬化阻害が起こり、硬化時の硬化率が低くなってしまうことから、造形時に必ず硬化に関与する光または熱を与える「後硬化処理」をする必要があり、この後硬化処理に際して造形物が変形しやすい欠点を有していた。また、これらの樹脂は硬化時の収縮も大きく、所望の寸法の造形物を得ることが困難であった。

【0007】また、特開平1-213304号公報、特開平2-28261号公報、特開平2-75618号公報記載のようなカチオン硬化型光学的立体造形用樹脂は、酸素による硬化阻害が起こらず、樹脂中の活性子により光遮断後も硬化が進行することから、後硬化処理が不要であり、変形が少ないという優れた特徴を有し、また硬化時の収縮も小さく、所望の寸法の造形物を得ることが容易であるが、照射エネルギーに対して感度が十分ではないという欠点があった。

【0008】さらに、上記オキセタン環を有する化合物を使用する活性エネルギー線硬化性組成物等については、その硬化収縮について未だ不明である。即ち、光学的立体造形においては多くの硬化層を積層するため、光学的立体造形用樹脂は他の光硬化性樹脂の用途に比して造形物の寸法精度に与える樹脂の硬化収縮の影響が大き8いため、これらオキセタン環を有する化合物が光学的立体造形に使用できるかどうかは不明であった。

【0009】そこで本発明の目的は、酸素による硬化阻 害が起こらず、後硬化処理が不要であり、変形が少ない という優れた特徴を有し、また硬化時の収縮も小さく、 所望の寸法の造形物を得ることが容易であり、しかも照 射エネルギーに対して感度が高い光学的造形用樹脂組成 物及びこれを用いた光学的立体造形方法を提供すること にある。

#### [0010]

【課題を解決するための手段】上記課題を解決するために本発明の光学的立体造形用樹脂組成物は、必須の構成成分として、(1)分子中にオキセタン環を有するカチオン重合性有機物質と、(2)エネルギー線感受性カチオン重合開始剤と、を含有することを特徴とするものである。光学的立体造形用樹脂組成物である。

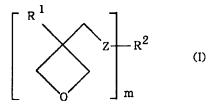
【0011】また、本発明は、上記光学的立体造形用樹脂組成物にさらに、(3)分子中にオキセタン環を有する化合物以外のカチオン重合性有機物質を含有することを特徴とする光学的立体造形用樹脂組成物である。

【0012】さらに、本発明は、上記光学的立体造形用 樹脂組成物にさらに、(4)ラジカル重合性有機化合物 と、(5)エネルギー線感受性ラジカル重合開始剤と、 を含有することを特徴とする光学的立体造形用樹脂組成 物である。

【0013】さらにまた、本発明は、エネルギー線硬化性樹脂組成物の任意の表面に、エネルギー線を照射し、該樹脂組成物のエネルギー照射表面を硬化させて所望の厚さの硬化層を形成し、該硬化層上に前述の光学的立体造形用樹脂組成物をさらに供給して、これを同様に硬化させ前述の硬化層と連続した硬化物を得る積層操作を行い、この操作を繰り返すことによって三次元の立体物を得る光学的立体造形方法において、上記エネルギー線硬化性樹脂組成物が、上記光学的立体造形用樹脂組成物であることを特徴とする光学的立体造形方法である。

#### [0014]

【発明の実施の形態】本発明の(1)分子中にオキセタン環を有するカチオン重合性有機物質としては種々のものを使用することができ、好ましい化合物としては下記一般式(I)、



で表される化合物を挙げることができる。

【0015】ここで、式(I)においてmは1、2、3または4である。mが1の場合にはZは酸素原子又は硫黄原子であり、R<sup>1</sup>は水素原子、フッ素原子、メチル基、エチル基、プロピル基或いはブチル基等の炭素数1~6個のアルキル基、炭素数1~6個のフルオロアルキル基、アリル基、アリール基、フリル基またはチエニル基であり、R<sup>2</sup>は水素原子、メチル基、エチル基、プロピル基或いはブチル基等の炭素数1~6個のアルキル

基、1-プロペニル基、2-プロペニル基、2-メチル-1-プロペニル基、2-メチル-2-プロペニル基、1-ブテニル基、2-ブテニル基或いは3-ブテニル基等の炭素数1~6個のアルケニル基、フェニル基、ベンジル基、フルオロベンジル基、、メトキシベンジル基或いはフェノキシエチル基等のアリール基、プロピルカルボニル基、ブチルカルボニル基或いはペンチルカルボニル基等の炭素数1~6個のアルキルカルボニル基或いはブチルカルボニル基等の炭素数1~6個のアルコキシカルボニル基或いはブチルカルボニル基等の炭素数1~6個のアルコキシカルボニル基或いはブチルカルボニル基等の炭素数1~6個のアルコキシカルバモイル基等の炭素数1~6個のアルコキシカルバモイル基等が挙げられる。

【0016】mが1の場合R<sup>1</sup> は低級アルキル基のものが好ましく、エチル基のものがさらに好ましい。またR<sup>2</sup> は好ましくは水素原子、ブチル基、ベンジル基である。Zは、好ましくは酸素原子である。

$$-(CH_{2})_{3} - Si_{R} - O - (Si_{1} - O)_{n} - Si_{1} - (CH_{2})_{3} - (III)$$

【0020】式(III)において、nは0~2000の整数である。R4は同一でも異なっていてもよく、メチル基、エチル基、プロピル基又はブチル基等の炭素数1~10個のアルキル基及び下記一般式(VI)から成る群から選択される基である(但し、R4として一般式(VI)が選択されるのはm=3又は4のときである。)。

【0021】式 (VI) において、jは0又は $1\sim100$ の整数であり、R6は $1\sim10$ の炭素原子を有するアル

【0017】mが2、3または4の場合にはZは酸素原子又は硫黄原子である。R<sup>1</sup> は水素原子、フッ素原子、メチル基、エチル基、プロピル基及びブチル基等の炭素数1~6個のアルキル基、炭素数1~6個のフルオロアルキル基、アリル基、アリール基又はフリル基である。R<sup>2</sup> は、例えば下記一般式(II)で示される炭素数1~12の線状または分岐アルキレン基、線状或いは分岐ポリ(オキシアルキレン)基である。

$$R^3$$
  $C$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$ 

【0018】上記式(II)においてR<sup>3</sup>はメチル基、エチル基又はプロピル基等の低級アルキル基である。 【0019】また、R<sup>2</sup>は下記一般式(III)、(IV) 及び(V)からなる群から選択される多価基でもあり得る。

はブチル基等の炭素数 
$$1 \sim 1$$
  $0$  のアルキル基である。  $CH_2$   $CH_2$ 

キルである。R5はメチル基、エチル基、プロピル基又

 $-CH_2 - CH_2 -$ 

【0022】式(IV)において、R7は、水素原子、メチル基、エチル基、プロピル基又はブチル基等の炭素数1~10個のアルキル基、炭素数1~10個のアルコキシ基、ハロゲン原子、ニトロ基、シアノ基、メルカプト基、低級アルキルカルボキシレート基又はカルボキシル基である。

$$-CH_2$$
 $R^8$ 
 $(V)$ 

【0023】式 (V) において、 $R^8$  は酸素原子、硫黄原子、NH、SO、 $SO_2$ 、 $CH_2$ 、C ( $CH_3$ )  $_2$  又はC ( $CF_3$ )  $_2$  である。mが2、3または4の場合には本発明では、上記式 (I) において $R^1$  が低級アルキル基のものが好ましく、エチル基のものがより好ましい。 $R^2$  としては、式 (IV) において $R^7$  が水素原子である基、 $\Lambda$ キサメチレン基、式 (II) において $R^3$  がエチル基のものが好ましい。又、 $R^5$  及び $R^6$  は、好ましくはメチル基である。Zは、好ましくは酸素原子であ

る.

【0024】上記以外の好ましい具体例としては、下記一般式(VII)及び式(VIII)の化合物を挙げることができる。

式 (VII) において、rは25~200の整数であり、 R9 は炭素数1~4のアルキル基又はトリアルキルシリ ル基である。

【0025】また、下記一般式(IX)から(XI)に示される構造のオキセタン化合物も用いることができる。

$$R^{1}$$
 (VIII) 
$$\begin{array}{c} CH - CH_{2} - O \\ CH_{2} \\ CH_{2} \\ CH_{2} \\ CH_{2} \\ CH_{2} \\ CH_{3} \end{array}$$
 (VIII) 
$$\begin{array}{c} CH - CH_{2} - O \\ R^{10} \\ CH_{2} - CH_{2} - O \\ - CH_{2} - O - R^{*} \end{array}$$
 (IX) 
$$\begin{array}{c} R^{*} = C_{1} - C_{12} \circ \mathbb{D} \wedge \mathbb{C} \wedge \mathbb{R} \times \mathbb{R}$$

[0026]

$$\begin{array}{c|c} R^{12} \\ \hline \begin{pmatrix} CH - CH_2 \\ \\ \\ C \\ \\ C \\ \\ CH_2 \\$$

[0027]

$$CH_2$$
  $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $W: x = 100: 0 \sim 10: 90$  平均分子量  $1000 \sim 50000$ 

【0028】本発明では、1分子中に2個以上のオキセタン環を有する化合物がさらに好ましい。

【0029】なお、本発明では、上記分子中にオキセタン環を有する化合物の2種またはそれ以上を併用することができる。

【0030】本発明に使用する(2)エネルギー線感受性カチオン重合開始剤とは、エネルギー線照射によりよりカチオン重合を開始させる物質を放出させることが可能な化合物であり、特に好ましいものは、照射によってルイス酸を放出するオニウム塩である複塩、またはその誘導体である。かかる化合物の代表的なものとしては、一般式、

 $[A]^{m} + [B]^{m} -$ 

で表される陽イオンと陰イオンの塩を挙げることができる。

【0031】ここで陽イオン [A] m + はオニウムであるのが好ましく、その構造は、例えば、

 $[(R^{14})_aQ]^{m+}$ 

で表すことができる。

【0032】更にここで、 $R^{14}$ は炭素数が $1\sim60$ であり、炭素原子以外の原子をいくつ含んでもよい有機の基である。aは $1\sim5$ なる整数である。a個の $R^{14}$ は各々独立で、同一でも異なっていてもよい。また、少なくとも1つは、芳香環を有する上記の如き有機の基であることが好ましい。QはS、N、Se、Te、P、As、Sb、Bi、O、I、Br、Cl、F、N=Nからなる群から選ばれる原子あるいは原子団である。また、陽イオン  $[A]^m$  + 中のQの原子価を qとしたとき、m = a - q なる関係が成り立つことが必要である(但し、N = N は原子価0として扱う)。

【0033】また、陰イオン[B] m - は、ハロゲン化物錯体であるのが好ましく、その構造は例えば、

 $[LX_b]m^-$ 

で表すことができる。

【0034】更にここで、しはハロゲン化物錯体の中心原子である金属または半金属(Metalloid)であり、B、

P、As、Sb、Fe、Sn、Bi、Al、Ca、In、Ti、Zn、Sc 、V、Cr 、Mn 、Co 等である。Xはハロゲン原子である。bは3~7なる整数である。at 、陰イオン  $[B]^{m-1}$  中のL の原子価をp としたとき、m=b-p なる関係が成り立つことが必要である。

【0035】上記一般式の陰イオン [LX $_b$ ]  $_m$  - の具体例としてはテトラフルオロボレート (BF $_4$ )  $_-$  、ヘキサフルオロフォスフェート (PF $_6$ )  $_-$  、ヘキサフルオロアンチモネート (SbF $_6$ )  $_-$  、ヘキサクロロアンチモネート (SbC1 $_6$ )  $_-$  等が挙げられる。

【0036】また、陰イオンBm-は、

 $[LX_{h-1} (OH)]^{m-1}$ 

で表される構造のものも好ましく用いることができる。 L、X、bは上記と同様である。また、その他用いることができる陰イオンとしては、過塩素酸イオン(C  $_{4}$ ) - 、トリフルオロメチル亜硫酸イオン(C  $_{5}$  S O  $_{3}$  ) - 、フルオロスルホン酸イオン(FSO $_{3}$  ) - 、トルエンスルホン酸陰イオン、トリニトロベンゼンスルホン酸陰イオン等が挙げられる。

【0037】本発明では、この様なオニウム塩の中でも、下記のイ)~ハ)の芳香族オニウム塩を使用するのが特に有効である。これらの中から、その1種を単独で、または2種以上を混合して使用することができる。【0038】イ)フェニルジアゾニウムへキサフルオロホスフェート、4ーメトキシフェニルジアゾニウムへキサフルオロアンチモネート、4ーメチルフェニルジアゾニウムへキサフルオロホスフェートなどのアリールジアゾニウム塩

【0039】ロ)ジフェニルヨードニウムへキサフルオロアンチモネート、ジ(4-メチルフェニル)ヨードニウムへキサフルオロホスフェート、ジ(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムへキサフルオロホスフェートなどのジアリールヨードニウム塩

【0040】ハ)トリフェニルスルホニウムヘキサフル

オロアンチモネート、トリス(4-メトキシフェニル) スルホニウムヘキサフルオロホスフェート、ジフェニル -4-チオフェノキシフェニルスルホニウムヘキサフル オロアンチモネート、ジフェニルー4ーチオフェノキシ フェニルスルホニウムヘキサフルオロホスフェート、 4,4'-ビス(ジフェニルスルフォニオ)フェニルス ルフィドービスーヘキサフルオロアンチモネート、4, 4'-ビス(ジフェニルスルフォニオ)フェニルスルフ ィドービスーヘキサフルオロホスフェート、4,4'ー ビス「ジ(β-ヒドロキシエトキシ)フェニルスルホニ オ] フェニルスルフィドービスーヘキサフルオロアンチ モネート、4, 4' ービス [ $\vec{y}$  ( $\beta$  ーヒドロキシエトキ シ)フェニルスルホニオ]フェニルスルフィドービスー ヘキサフルオロホスフェート、4-[4'-(ベンゾイ ル)フェニルチオ]フェニルージー(4-フルオロフェ ニル)スルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、4 - [4'-(ベンゾイル)フェニルチオ]フェニルージ - (4-フルオロフェニル)スルホニウムヘキサフルオ ロホスフェートなどのトリアリールスルホニウム塩等が 好ましい。

【0041】また、その他好ましいものとしては、(ヵ5-2、4-シクロペンタジエン-1-イル)〔(1、2、3、4、5、6、-ヵ)-(1-メチルエチル)ベンゼン〕-アイアン-ヘキサフルオロホスフェート等の鉄-アレーン錯体や、トリス(アセチルアセトナト)アルミニウム、トリス(サリチルアルデヒダト)アルミニウム、トリス(サリチルアルデヒダト)アルミニウムでのアルミニウム錯体とトリフェニルシラノールなどのシラノール類との混合物なども挙げられる。これらの中でも実用面と光感度の観点から芳香族ヨードニウム塩、芳香族スルホニウム塩、鉄-アレーン錯体を用いることが好ましい。

【0042】本発明に使用する(3)分子中にオキセタン環を有する化合物以外のカチオン重合性有機物質とは、エネルギー線照射により活性化したエネルギー線感受性カチオン重合開始剤により高分子化または架橋反応を起こす化合物で、分子中にオキセタン環を有する化合物以外の物質をいう。

【0043】例えば、エポキシ化合物、オキセタン環を有する化合物以外の環状エーテル化合物、環状ラクトン化合物、環状アセタール化合物、環状チオエーテル化合物、スピロオルトエステル化合物、ビニル化合物などであり、これらの1種または2種以上を使用することができる。中でも入手するのが容易であり、取り扱いに便利なエポキシ化合物が適している。該エポキシ化合物としては、芳香族エポキシ化合物、脂環族エポキシ化合物、脂肪族エポキシ化合物などが適している。

【 0 0 4 4 】前記芳香族エポキシ樹脂の具体例としては、少なくとも 1 個の芳香族環を有する多価フェノールまたは、そのアルキレンオキサイド付加物のボリグリシ

ジルエーテル、例えばビスフェノールA、ビスフェノールF、またはこれらに更にアルキレンオキサイドを付加させた化合物のグリシジルエーテルやエポキシノボラック樹脂などがあげられる。

【0045】また、前記脂環族エポキシ樹脂の具体例と しては、少なくとも1個の脂環族環を有する多価アルコ ールのポリグリシジルエーテルまたはシクロヘキセンや シクロペンテン環含有化合物を酸化剤でエポキシ化する ことによって得られるシクロヘキサンオキサイドやシク ロペンテンオキサイド含有化合物が挙げられる。例え ば、水素添加ビスフェノールAジグリシジルエーテル、 3,4-エポキシシクロヘキシルメチル-3,4-エポ キシシクロヘキサンカルボキシレート、3,4-エポキ シー1ーメチルシクロヘキシルー3,4ーエポキシー1 ーメチルシクロヘキサンカルボキシレート、6ーメチル -3,4-エポキシシクロヘキシルメチル-6-メチル -3,4-エポキシシクロヘキサンカルボキシレート、 3,4-エポキシ-3-メチルシクロヘキシルメチルー 3、4-エポキシ-3-メチルシクロヘキサンカルボキ シレート、3,4-エポキシ-5-メチルシクロヘキシ ルメチルー3,4-エポキシー5-メチルシクロヘキサ ンカルボキシレート、2-(3,4-エポキシシクロへ キシルー5,5-スピロー3,4-エポキシ)シクロへ キサンーメタジオキサン、ビス(3,4-エポキシシク ロヘキシルメチル) アジペート、ビニルシクロヘキセン ジオキサイド、4-ビニルエポキシシクロヘキサン、ビ ス(3,4-エポキシー6-メチルシクロヘキシルメチ ル) アジペート、3, 4-エポキシ-6-メチルシクロ ヘキシルカルボキシレート、メチレンビス(3,4-エ ポキシシクロヘキサン)、ジシクロペンタジエンジエポ キサイド、エチレングリコールジ(3,4-エポキシシ クロヘキシルメチル) エーテル、エチレンビス(3,4 エポキシシクロヘキサンカルボキシレート)、エポキ シヘキサヒドロフタル酸ジオクチル、エポキシヘキサヒ ドロフタル酸ジー2-エチルヘキシル等が挙げられる。 【0046】また前記脂肪族エポキシ樹脂の具体例とし ては、脂肪族多価アルコールまたはそのアルキレンオキ サイド付加物のポリグリシジルエーテル、脂肪族長鎖多 塩基酸のポリグリシジルエステル、グリシジルアクリレ ートまたはグリシジルメタクリレートのビニル重合によ り合成したホモポリマー、グリシジルアクリレートまた はグリシジルメタクリレートとその他のビニルモノマー とのビニル重合により合成したコポリマー等が挙げられ る。代表的な化合物として、1,4-ブタンジオールジ グリシジルエーテル、1,6-ヘキサンジオールジグリ シジルエーテル、グリセリンのトリグリシジルエーテ ル、トリメチロールプロパンのトリグリシジルエーテ ル、ソルビトールのテトラグリシジルエーテル、ジペン タエリスリトールのヘキサグリシジルエーテル、ポリエ

チレングリコールのジグリシジルエーテル、ポリプロピ

レングリコールのジグリシジルエーテルなどの多価アルコールのグリシジルエーテル、またプロピレングリコール、トリメチロールプロパン、グリセリン等の脂肪族多価アルコールに1種または2種以上のアルキレンオキサイドを付加することによって得られるポリエーテルポリオールのポリグリシジルエーテル、脂肪族長鎖二塩基酸のジグリシジルエステルが挙げられる。さらに、脂肪族高級アルコールのモノグリシジルエーテルやフェノール、クレゾール、ブチルフェノール、また、これらにアルキレンオキサイドを付加することによって得られるポリエーテルアルコールのモノグリシジルエーテル、高級脂肪酸のグリシジルエステル、エポキシ化大豆油、エポキシステアリン酸オクチル、エポキシステアリン酸ブチル、エポキシ化アマニ油、エポキシ化ポリブタジエン等が挙げられる。

【0047】本発明で用いることができる(3)分子中 にオキセタン環を有する化合物以外のカチオン重合性有 機物質のエポキシ化合物以外の具体例としては、テトラ ヒドロフラン、2、3-ジメチルテトラヒドロフラン等 のトリオキサン、1,3-ジオキソラン、1,3,6-トリオキサシクロオクタン等の環状エーテル化合物、β -プロピオラクトン、γ-ブチロラクトン、ε-カプロ ラクトン等の環状ラクトン化合物、エチレンスルフィド 等のチイラン化合物、トリメチレンスルフィド、3,3 ジメチルチエタン等のチエタン化合物、テトラヒドロ チオフェン誘導体等の環状チオエーテル化合物、エポキ シ化合物とラクトンとの反応によって得られるスピロオ ルトエステル化合物、スピロオルトカーボナート化合 物、環状カーボナート化合物、エチレングリコールジビ ニルエーテル、アルキルビニルエーテル、3,4-ジヒ ドロピラン-2-メチル(3,4-ジヒドロピラン-2 ーカルボキシレート)、トリエチレングリコールジビニ ルエーテル等のビニルエーテル化合物、スチレン、ビニ ルシクロヘキセン、イソブチレン、ポリブタジエン等の エチレン性不飽和化合物及び上記誘導体等が挙げられ る。

【0048】また、上記の(3)分子中にオキセタン環を有する化合物以外のカチオン重合性有機物質の中では <分子中にシクロヘキサンオキシド構造を有するエポキシ化合物を、分子中にオキセタン環を有する化合物以外のカチオン重合性有機物質全量に対して50重量部以上用いるのが特に好ましい。残りの50重量部以下の成分は、その他のエボキシ樹脂やその他のカチオン重合性有機物質であってよい。

【0049】本発明において、(3)分子中にオキセタン環を有する化合物以外のカチオン重合性有機物質の配合量は、(1)分子中にオキセタン環を有するカチオン重合性有機物質100重量部に対して500重量部以下であることが好ましく、200重量部以下であることが特に好ましい。500重量部より多いと硬化性が十分で

ない。

【0050】また、(2)エネルギー線感受性カチオン 重合開始剤の配合量は、(1)分子中にオキセタン環を 有するカチオン重合性有機物質と(3)分子中にオキセ タン環を有する化合物以外のカチオン重合性有機物質の 総量に対して0.05~10重量部であり、好ましくは 0.5~10重量部である。0.1重量部に満たなけれ ば該樹脂硬化物が十分硬化せず、10重量部より多けれ ば、十分な強度を有する樹脂が得られない。

【0051】本発明に使用する(4)ラジカル重合性有機化合物とは、エネルギー線感受性ラジカル重合開始剤の存在下、エネルギー線照射により高分子化または架橋反応するラジカル重合性有機化合物で、好ましくは1分子中に少なくとも1個以上の不飽和二重結合を有する化合物である。

【0052】かかる化合物としては、例えばアクリレート化合物、メタクリレート化合物、アリルウレタン化合物、不飽和ポリエステル化合物、スチレン系化合物等が挙げられる。

【0053】かかるラジカル重合性有機化合物の中でもメタ(アクリル)基を有する化合物は、合成、入手が容易で、かつ取り扱いも容易であり、好ましい。例えば、エポキシ(メタ)アクリレート、ウレタン(メタ)アクリレート、ポリエステル(メタ)アクリレート、ポリエーテル(メタ)アクリレート、アルコール類の(メタ)アクリル酸エステルが挙げられる。

【0054】ここで、エポキシ(メタ)アクリレートとは、例えば、従来公知の芳香族エポキシ樹脂、脂環式エポキシ樹脂、脂肪族エポキシ樹脂などと、(メタ)アクリル酸とを反応させて得られるアクリレートである。これらのエポキシアクリレートのうち、特に好ましいもは、芳香族エポキシ樹脂のアクリレートであり、少なくとも1個の芳香核を有する多価フェノールまたはそのアルキレンオキサイド付加体のポリグリシジルエーテルを、(メタ)アクリル酸と反応させて得られる(メタ)アクリレートである。例えば、ビスフェノールA、またはそのアルキレンオキサイド付加体とエピクロロヒドリンとの反応によって得られるグリシジルエーテルを、(メタ)アクリル酸と反応させて得られる(メタ)アク

リレート、エポキシノボラック樹脂と(メタ)アクリル酸を反応して得られる(メタ)アクリレート等が挙げられる。ウレタン(メタ)アクリレートとして好ましいものは、1種または2種以上の水酸基含有ポリエステルや水酸基含有ポリエーテルに水酸基含有(メタ)アクリル酸エステルとイソシアネート類を反応させて得られる(メタ)アクリレートや、水酸基含有(メタ)アクリル

酸エステルとイソシアネート類を反応させて得られる (メタ)アクリレート等である。

【0055】ここで使用する水酸基含有ポリエステルとして好ましいものは、1種または2種以上の多価アルコ

ールと、1種または2種以上の多塩基酸との反応によって得られる水酸基含有ポリエステルであって、脂肪族多価アルコールとしては、例えば1.3ーブタンジオール、1.4ーブタンジオール、1.6ーへキサンジオール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリブチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリブチレングリコール、トリメチロールプロパン、グリセリン、ペンタエリスリトール、ジペンタエリスリトールなどが挙げられる。多塩基酸としては、例えば、アジピン酸、テレフタル酸、無水フタル酸、トリメリット酸などが挙げられる。

【0056】水酸基含有ポリエーテルとして好ましいものは、多価アルコールに1種または2種以上のアルキレンオキサイドを付加することによって得られる水酸基含有ポリエーテルであって、多価アルコールとしては、前述した化合物と同様のものが例示できる。アルキレンオキサイドとしては、例えば、エチレンオキサイド、プロピレンオキサイド、ブチレンオキサイドが挙げられる。【0057】水酸基含有(メタ)アクリル酸エステルとして好ましいものは、多価アルコールと(メタ)アクリル酸のエステル化反応によって得られる水酸基含有(メタ)アクリル酸エステルであって、多価アルコールとしては、前述した化合物と同様のものが例示できる。

【0058】かかる水酸基含有(メタ)アクリル酸のうち、二価アルコールと(メタ)アクリル酸とのエステル化反応によって得られる水酸基含有(メタ)アクリル酸エステルは特に好ましく、例えば2-ヒドロキシエチル(メタ)アクリレートが挙げられる。

【0059】イソシアネート類としては、分子中に少なくとも1個以上のイソシアネート基を持つ化合物が好ましく、トリレンジイソシアネートや、ヘキサメチレンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネートなどの2価のイソシアネート化合物が101025特に好ましい。

【0060】ポリエステル(メタ)アクリレートとして好ましいものは、水酸基含有ポリエステルと(メタ)アクリル酸とを反応させて得られるポリエステル(メタ)アクリレートである。ここで使用する水酸基含有ポリエステルとして好ましいものは、1種または2種以上の3個アルコールと、1種または2種以上の1塩基酸、多塩基酸とのエステル化反応によって得られる水酸基含有ポリエステルであって、多価アルコールとしては、前述した化合物と同様のものが例示できる。1塩基酸としては、例えばギ酸、酢酸、安息香酸が挙げられる。多塩基酸としては、例えばアジピン酸、テレフタル酸、無水フタル酸、トリメリット酸が挙げられる。

【0061】ポリエーテル(メタ)アクリレートとして 好ましいものは、水酸基含有ポリエーテルと、メタ(ア クリル)酸とを反応させて得られるポリエーテル(メ タ)アクリレートである。ここで使用する水酸基含有ポ リエーテルとして好ましいものは、多価アルコールに1種または2種以上のアルキレンオキサイドを付加することによって得られる水酸基含有ポリエーテルであって、多価アルコールとしては、前述した化合物と同様のものが例示できる。アルキレンオキサイドとしては、例えば、エチレンオキサイド、プロピレンオキサイド、ブチレンオキサイドが挙げられる。

【0062】アルコール類の(メタ)アクリル酸エステ ルとして好ましいものは、分子中に少なくとも1個の水 酸基を持つ芳香族または脂肪族アルコール、及びそのア ルキレンオキサイド付加体と(メタ)アクリル酸とを反 応させて得られる (メタ) アクリレートであり、例え ば、2-エチルヘキシル (メタ) アクリレート、2-ヒ ドロキシエチル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシ プロピル (メタ) アクリレート、イソアミル (メタ) ア クリレート、ラウリル(メタ)アクリレート、ステアリ ル(メタ)アクリレート、イソオクチル(メタ)アクリ レート、テトラヒドロフルフリル(メタ)アクリレー ト、イソボニル(メタ)アクリレート、ベンジル(メ タ)アクリレート、1,3-ブタンジオールジ(メタ) アクリレート、1,4-ブタンジオールジ(メタ)アク リレート、1,6-ヘキサンジオールジ(メタ)アクリ レート、ジエチレングリコールジ(メタ)アクリレー ト、トリエチレングリコールジ(メタ)アクリレート、 ネオペンチルグリコールジ (メタ) アクリレート、ポリ エチレングリコールジ(メタ)アクリレート、ポリプロ ピレングリコールジ (メタ) アクリレート、トリメチロ ールプロパントリ (メタ) アクリレート、エチレンオキ サイド変性トリメチロールプロパントリ(メタ)アクリ レート、プロピレンオキサイド変性トリメチロールプロ パントリ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリトール テトラ (メタ) アクリレート、ジペンタエリスリトール  $\wedge$ キサ (メタ) アクリレート、 $\varepsilon$  -カプロラクトン変 性、ジペンタエリスリトールヘキサ (メタ) アクリレー トが挙げられる。

【0063】ラジカル重合性有機化合物100重量部の うち50重量部以上が、分子中に(メタ)アクリル基を 有する化合物であることが好ましい。

【0064】本発明における(4)ラジカル重合性有機 化合物の配合は、カチオン重合性有機物質100重量部 に対して200重量部以下であることが好ましく、10 0重量部以下であることが特に好ましい。

【0065】(4)ラジカル重合性有機化合物を配合した本発明の樹脂組成物は、これらを配合しない場合に比べて、光学的立体造形を行った際の硬化速度が更に上昇し、光学的立体造形用樹脂組成物として好ましいものとなる。

【0066】本発明に使用する(5)エネルギー線感受性ラジカル重合開始剤は、エネルギー照射によってラジカル重合を開始させることが可能な化合物であり、アセ

トフェノン系化合物、ベンジル系化合物、チオキサントン系化合物などのケトン系化合物が好ましい。

【0067】アセトフェノン系化合物としては、例え ば、ジエトキシアセトフェノン、2-ヒドロキシー2-メチルー1ーフェニルプロパン-1ーオン、4'-イソ プロピルー2ーヒドロキシー2ーメチルプロピオフェノ ン、2-ヒドロキシメチル-2-メチルプロピオフェノ ン、2,2ージメトキシー1,2ージフェニルエタンー 1-オン、p-ジメチルアミノアセトフェノン、p-タ ーシャリブチルジクロロアセトフェノン、pーターシャ リブチルトリクロロアセトフェノン、pーアジドベンザ ルアセトフェノン、1-ヒドロキシシクロヘキシルフェ ニルケトン、2-メチル-1-[4-(メチルチオ)フ ェニル]-2-モルフォリノプロパノン-1、2-ベン ジルー2ージメチルアミノー1ー(4ーモルフォリノフ ェニル)ーブタノンー1、ベンゾイン、ベンゾインメチ ルエーテル、ベンゾインエチルエーテル、ベンゾインイ ソプロピルエーテル、ベンゾイン-n-ブチルエーテ 「ル、ベンゾインイソブチルエーテル等が挙げられる。

【0068】ベンジル系化合物としては、ベンジル、アニシル等が挙げられる。

【0069】ベンゾフェノン系化合物としては、例えばベンゾフェノン、oーベンゾイル安息香酸メチル、ミヒラーケトン、4,4'ービスジエチルアミノベンゾフェノン、4,4'ージクロロベンゾフェノン、4ーベンゾイルー4'ーメチルジフェニルスルフィドなどが挙げられる。

【0070】チオキサントン系化合物としては、チオキサントン、2-メチルチオキサントン、2-エチルチオキサントン、2-イソプロピルチオキサントン、2、4-ジエチルチオキサントン等が挙げられる。

【0071】その他の(5)エネルギー線感受性ラジカル重合開始剤としては、2,4,6-トリメチルベンゾイルジフェニルフォスフィンオキサイド、ビス(シクロペンタジエニル)ービス[2,6-ジフルオロー3ー(ピルー1-イル)]チタニウムなどが挙げられる。

【0072】これらの(5)エネルギー線感受性ラジカル重合開始剤は、1種あるいは2種以上のものを所望の性能に応じて配合して使用することができる。

【0073】これら(5)エネルギー線感受性ラジカル 重合開始剤を配合した本発明の樹脂組成物は、これらを 配合しない場合に比べて、光学的立体造形を行った際の 硬化速度が更に上昇し、光学的立体造形用樹脂組成物と して好ましいものとなる。

【0074】以上のような(5)エネルギー感受性ラジカル重合開始剤は、(4)ラジカル重合性有機化合物に対して、0.05~10重量%、好ましくは0.1~10重量%配合される。この範囲を上回ると十分な強度を有する硬化物が得られず、下回ると樹脂が十分硬化しな

11

【0075】本発明の光学的立体造形用樹脂組成物には、必須ではないが必要に応じて光増感剤などを配合することができる。例えば、アントラセン誘導体、ピレン誘導体等の光増感剤を併用することにより、これらを配合しない場合に比べて光造形を行った際の硬化速度がさらに向上し、樹脂組成物として好ましいものになる。【0076】また、本発明の光学的立体造形用樹脂組成物には、必須ではないが必要に応じて1分子中に2個以上の水酸基を有する有機化合物を配合することができる。例えば、多価アルコール、水酸基含有ポリエーテル、水酸基含有ポリエステル、多価フェノールなどの1分子中に2個以上の水酸基を有する有機化合物を配合することによって、造形物の衝撃強度を高めることができることによって、造形物の衝撃強度を高めることができ

【0077】多価アルコールの例としては、エチレングリコール、プロピレングリコール、ネオペンチルグリコール、トリメチロールプロパン、グリセリン、ペンタエリスリトール、ジペンタエリスルトール、1,3-ブタンジオール、1,4-ブタンジオール、1,6-ヘキサンジオールなどが挙げられる。

【0078】水酸基含有ポリエーテルとは、1種または2種以上の多価アルコールまたは多価フェノールに1種または2種以上のアルキレンオキサイドを付加して得られる化合物である。これに用いられる多価アルコールの例としては、エチレングリコール、プロピレングリコール、ネオペンチルグリコール、トリメチロールプロパン、グリセリン、ペンタエリスリトール、ジペンタエリスルトール、1、3-ブタンジオール、1、4-ブタンジオール、1、6-ヘキサンジオールなどが挙げられる。多価フェノールの例としてはビスフェノールA、ビスフェノールF、フェノールノボラック樹脂、クレゾールノボラック樹脂などが挙げられる。またアルキレンオキサイドの例としては、ブチレンオキサイド、プロピレンオキサイド、エチレンオキサイド等が挙げられる。

【0079】水酸基含有ポリエステルとは、1種または 2種以上の多価アルコールや多価フェノールと1種または2種以上の1塩基酸や多塩基酸とのエステル化反応によって得られる水酸基含有ポリエステル、及び1種または2種以上の多価アルコールや多価フェノールと1種または2種以上のラクトン類とのエステル化反応によって得られる水酸基含有ポリエステルである。多価アルコールや多価フェノールの例としては前述のものと同様のものが挙げられる。1塩基酸としては例えば、ギ酸、酢酸、安息香酸などが挙げられる。多塩基酸としては、例えば、アジピン酸、テレフタル酸、トリメリット酸などが挙げられる。ラクトン類としては $\beta$ -プロピオラクトン、 $\gamma$ -ブチロラクトン、 $\varepsilon$ -カプロラクトンなどが挙げられる。

【0080】多価フェノールとは、芳香環に直接結合し

た水酸基を1分子中に2個以上含有する化合物であり、 前述のものと同様のものが挙げられる。

【0081】また、本発明の光学的立体造形用樹脂組成物には、必須ではないが必要に応じて熱可塑性高分子化合物を配合することができる。熱可塑性高分子化合物は、室温において液体または固体であり、室温において樹脂組成物と均一に混和する高分子化合物である。

【0082】かかる熱可塑性高分子化合物の代表的なも のとしては、ポリエステル、ポリ酢酸ビニル、ポリ塩化 ビニル、ポリブタジエン、ポリカーボナート、ポリスチ レン、ポリビニルエーテル、ポリビニルブチラール、ポ リアクリレート、ポリメチルメタクリレート、ポリブテ ン、スチレンブタジエンブロックコポリマー水添物など が挙げられる。また、これらの熱可塑性高分子化合物に 水酸基、カルボキシル基、ビニル基、エポキシ基などの 官能基を導入した物を用いることもできる。かかる熱可 塑性高分子化合物について本発明に対して望ましい数平 均分子量は1000~50000であり、さらに好ま しい数平均分子量は5000~100000である。こ の範囲外であっても使用できないわけではないが、あま り低分子量であると強度を改善するという効果が十分得 られず、あまり高分子量であっては樹脂組成物の粘度が 高くなり、光学的立体造形用樹脂組成物として好ましい ものとは言えなくなる。

【0083】熱可塑性高分子化合物を配合した本発明の 樹脂組成物は、これらを配合しない場合に比べて、光学 的立体造形を行った際の硬化物の機械物性が更に上昇 し、光学的立体造形用樹脂組成物として好ましいものと なる。

【0084】また、本発明の光学的立体造形用樹脂組成物には、必須ではないが必要に応じて充填剤を配合することができる。充填剤は無機および有機の粉末状、フレーク状、繊維状物質のことである。

【0085】無機の充填剤の例としては、ガラス粉末、マイカ粉末、シリカまたは石英粉末、炭素粉末、炭酸カルシウム粉末、アルミナ粉末、水酸化アルミニウム粉末、ケイ酸アルミニウム粉末、ケイ酸ジルコニウム粉末、酸化鉄粉末、硫酸バリウム粉末、カオリン、ドロマイト、金属粉末、ガラス繊維、炭素繊維、アスベスト、金属ホイスカー、炭酸カルシウムホイスカー、中空ガラスバルーンあるいはこれらの表面をカップリング剤で処理し、表面に有機基をつけたものなどが挙げられる。

【0086】有機の充填剤の例としては、パルプ粉末、 ナイロン粉末、ポリエチレン粉末、架橋ポリスチレン粉 末、架橋アクリル樹脂粉末、架橋フェノール樹脂粉末、 架橋尿素樹脂粉末、架橋メラミン樹脂粉末、架橋エポキ シ樹脂粉末、ゴム粉末あるいはこれらの表面にエポキシ 基、アクリル基、水酸基などの反応性の基をつけたもの などが挙げられる。

【0087】また、本発明の硬化を損なわない限り熱感

応性カチオン重合開始剤、顔料、染料などの着色剤、レベリング剤、消泡剤、増粘剤、難燃剤、酸化防止剤、安定剤等の各種樹脂添加物等を添加することができる。上記熱感応性カチオン重合開始剤としては、例えば特開昭57-49613号、特開昭58-37004号公報記載の脂肪族オニウム塩類が挙げられる。

【0088】本発明においては、本発明の効果を阻害しない範囲で所望により、上記のような1分子中に2個以上の水酸基を含有する化合物、熱可塑性高分子化合物、充填剤、熱感応性カチオン重合開始剤、顔料、染料、着色剤、レベリング剤、消泡剤、増粘剤、難燃剤、酸化防止剤、安定剤等の各種樹脂添加物等を通常の使用の範囲で併用することができるが、造形物の歪みの点で、本発明の光造形用樹脂組成物の総量に対して200重量%以下とするのが好ましい。

【0089】本発明の樹脂組成物を硬化させる活性エネルギー線としては、紫外線、電子線、X線、放射線、高周波等があり、紫外線が経済的にもっとも好ましい。紫外線の光源としては、紫外線レーザ、水銀ランプ、キセノンランプ、ナトリウムランプ、アルカリ金属ランプ等があるが、集光性が良好なことからレーザ光線が特に好ましい。

【0090】次に、本発明の光学的立体造形法について 詳述する。本発明の光学的立体造形法を行うには、まず、必須の構成成分として、(1)分子中にオキセタン 環を有するカチオン重合性有機物質、(2)エネルギー 線感受性カチオン重合開始剤、必要に応じて(3)分子 中にオキセタン環を有する化合物以外のカチオン重合性 有機物質、更に必要に応じて(4)ラジカル重合性有機 物質、(5)エネルギー線感受性ラジカル重合開始剤、 その他の材料から光学的立体造形法用樹脂組成物を得 る。

【0091】この工程は周知の工程によるのがよいが、例えば、これらの材料を十分混合する。具体的な混合方法としては、例えばプロペラの回転に伴う撹拌力を利用する撹拌法やロール練り込み法などが挙げられる。上記(1)~(5)の好ましい配合比、また必要に応じて配合される添加剤の種類及びその配合比は、本発明の光学的立体造形用樹脂組成物について述べたものと同じ範囲または種類を使用することができる。このようにして得られた光学的立体造形用樹脂組成物は概ね常温で液状である。

【0092】次に、上記樹脂組成物の任意の表面に、エネルギー線を照射し、該樹脂組成物のエネルギー線照射表面を硬化させて所望の厚さの硬化層を形成し、該硬化層上に前述のエネルギー線硬化性樹脂組成物をさらに供給して、これを同様に硬化させて前述の硬化層と連続した硬化層を得る積層操作を行い、この操作を繰り返すことによって三次元の立体物を得る。具体例を示せば、上記樹脂組成物を、例えば特開昭60-247515号公

報に記載されているような容器に収納し、当該樹脂組成物表面に導光体を挿入し、前記容器と当該導光体とを相対的に移動しつつ、該導光体を介して当該樹脂組成物表面に硬化に必要な活性エネルギー線を選択的に供給することによって所望形状の固体を形成する、といった方法である。

【0093】本発明の光学的立体造形法に使用する活性 エネルギー線の種類は、本発明の樹脂組成物を硬化させ る活性エネルギー線と同じである。すなわち、紫外線、 電子線、X線、放射線、高周波等があり、紫外線か経済 的にもっとも好ましい。紫外線の光源としては、紫外線 レーザ、水銀ランプ、キセノンランプ、ナトリウムラン プ、アルカリ金属ランプ等があるが、集光性が良好なこ とからレーザ光線が特に好ましい。

#### [0094]

【実施例】以下、本発明を実施例および比較例により具体的に説明する。なお、本実施例では「部」は「重量部」を意味するものとする。

#### 実施例1

(1)分子中にオキセタン環を有するカチオン重合性有機物質(以下「オキセタン」と略す)として下記式で示されるオキセタン1を85部、オキセタン2を15部、

(2)エネルギー線感受性カチオン重合開始剤(以下「カチオン開始剤」と略す)として4,4'ビスー(ジフェニルスルホニオ)フェニルスルフィドービスーへキサフルオロアンチモネートを3部を用い、これらを十分混合して光学的立体造形用樹脂組成物を得た。得られた樹脂組成物は、淡黄色透明の液体であった。

【0095】次に、得られた樹脂組成物を入れる容器を載せた3次元NC(数値制御)テーブル、紫外Arイオンレーザ(波長333、351、364nmのマルチライン、出力100mW)と、光学系及び制御用コンピュータを中心とした制御部とからなる立体造形実験システムを用いて、この樹脂組成物からCADデータを元に、

0.1mmピッチで積層して高さ10cm、直径4cmの中空円柱状モデルを作製した。このモデルを作製するのに要した時間は60分であった。また、設計寸法に対する精度は、高さ方向で0.051%、半径方向で0.022%であった。

【0096】以下、下記の表1に示す樹脂の組成にて実施例2~12の光学的立体造形用樹脂組成物を調製し、これら組成物についても実施例1と同様の操作で試験を行った。試験結果を表1に併記する。また、比較例として、下記の表2に示す樹脂の組成にて組成物を調製し(比較例1~4)、実施例と同様の要領で試験を行った。試験結果を表2に併記する。なお、各実施例および比較例で用いた化合物は以下の通りである。

【0097】オキセタンとしては、下記のオキセタン1~4を用いた。

#### オキセタン1:

オキセタン2:

オキセタン3:

オキセタン4:

s:t=50:50 平均分子量10000

【0098】カチオン開始剤としては、下記のカチオン開始剤1~3を用いた。

カチオン開始剤1:4,4' ビスー(ジフェニルスルホニオ)フェニルスルフィドービスーへキサフルオロアン

チモネート [R'っR"S]+[B]-

 $B = SbF_6$ 

$$R' = \bigcirc \qquad S^{+} \bigcirc \qquad S - \bigcirc \qquad S$$

 $B = S b F_6$ 

【0100】カチオン開始剤 $3:4-[4'-(ベンゾイル)フェニルチオ]フェニルージー(4-フルオロフェニル)スルホニウムヘキサフルオロアンチモネート [<math>R'_{2}R''_{3}$ R'' S] + [B] - :

$$R' = F - \bigcirc -$$

$$R'' = \bigcirc -$$

$$0$$

$$0$$

 $B = S b F_6$ 

【0101】(3)分子中にオキセタン環を有する化合物以外のカチオン重合性有機物質(以下「カチオン樹脂」と略す)としては、下記のカチオン樹脂 $1\sim3$ を用いた。

カチオン樹脂1:3, 4-エポキシシクロヘキシルメチル-3, 4-エポキシシクロヘキサンカルボキシレートカチオン樹脂2:1, 4-ブタンジオールジグリシジルエーテル

カチオン樹脂3: ビス(3,4-エポキシシクロヘキシ

ルメチル) アジペート

[R'<sub>2</sub>R"S]+[B]-

【0102】(4) ラジカル重合性有機物質(以下「ラジカル樹脂」と略す)としては、下記のラジカル樹脂1~3を用いた。

【0099】カチオン開始剤2:4,4' ビスー [ジ ( $\beta$ -ヒドロキシエトキシ) フェニルスルホニオ] フェニルスルフィドービスーヘキサフルオロアンチモネート

ラジカル樹脂1:ビスフェノールAジグリシジルエーテルジアクリレート

ラジカル樹脂2:トリメチロールプロパントリアクリレート

ラジカル樹脂3:ジペンタエリスリトールへキサアクリ レート

【0103】(5) エネルギー線感受性ラジカル重合開始剤(以下「ラジカル開始剤」と略す)としては下記のラジカル開始剤1、2を用いた。

ラジカル開始剤1:1-ヒドロキシーシクロヘキシルーフェニルーケトン

ラジカル開始剤2:2,2-ジメトキシ-1,2-ジフェニルメタン-1-オン

[0104]

【表1】

		実施 例1	実施 例2	実施 例3	実施 例4	実施 例5	実施 例6	実施 例7	実施 例8	実施 例 9
(1)	オキセタン1	85		25	80	15	30	60		30
	オキセタン2	15	15	50		10	10			
	オキセタン3		85	25					40	
	オキセタン4									
	カチオン開始剤1	3	,		3		3	1		1
(2)	カチオン開始剤2		2			2			1	
	カチオン開始剤3			3						
	カチオン樹脂1				20			20		
(3)	カチオン樹脂2						10			50
(3)	カチオン樹脂3					75				10
	ラジカル樹脂 1						50		50	
(4)	ラジカル樹脂2							10	10	
	ラジカル樹脂3							10		10
(5)	ラジカル開始剤1						5		2	2
(3)	ラジカル開始剤2							3		
	作製時間(分)		60	70	63	55	68	55	68	60
	精度 (高さ方向、%)		0.06	0.07	0.055	0.067	0.054	0.048	0.055	0.06
	精度		0.02	0.03	0.025	0.023	0.024	0.031	0.019	0.024

## 【0105】 【表2】

		実施 例10	実施 例11	実施 例 12	比較 例1	比較 例2	比較 例3	比較 例4
(1)	オキセタン1	10						
	オキセタン2			20				
	オキセタン3							
	オキセタン4		50	50				
	カチオン開始剤 1	2	1	2	1	1		
(S)	カチオン開始剤2						1	
	カチオン開始剤3							
(3)	カチオン樹脂 1	40		20	80	60		
	カチオン樹脂2		50		20	20	20	
	カチオン樹脂3						30	
(4)	ラジカル樹脂 1	20		10		20		50
	ラジカル樹脂2	30						
	ラジカル樹脂3						50	50
(5)	ラジカル開始剤 1			1		1		
	ラジカル開始剤2	1					1	1
作製時間(分)		65	50	48	120	115	110	90
精度 (高さ方向、%)		0.05	0.035	0.034	0.08	0.06	0.09	0.10
精度		0.026	0.015	0.018	0.031	0.035	0.04	0.80

## [0106]

【発明の効果】以上説明してきたように本発明の光学的造形用樹脂組成物においては、酸素による硬化阻害が起こらず、後硬化処理が不要であり、変形が少なく、硬化時の収縮も小さく、所望の寸法の造形物を得ることが容易であり、しかも照射エネルギーに対して高い感度を有する。よって、光学的立体造形方法に好適に用いることができる。